(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-263822

(43)公開日 平成11年(1999)9月28日

(51) Int.Cl.⁶

識別記号

C 0 8 G 18/40 18/48 FΙ

C 0 8 G 18/40

18/48

Z

審査請求 未請求 請求項の数5 OL (全 10 頁)

(21)出願番号

特顧平10-171007

(22)出顧日

平成10年(1998) 6月18日

(31)優先権主張番号 特顧平10-16414

(32)優先日

平10(1998) 1月13日

(33)優先權主張国

日本 (JP)

(71)出願人 000002820

大日精化工業株式会社

東京都中央区日本橋馬喰町1丁目7番6号

(71)出顧人 000238256

浮間合成株式会社

東京都中央区日本橋馬喰町1丁目7番6号

(72)発明者 花田 和行

東京都中央区日本橋馬喰町1丁目7番6号

大日精化工業株式会社内

(74)代理人 弁理士 吉田 勝広 (外1名)

(54) 【発明の名称】 親水性ポリウレタン系樹脂及びその製造方法

(57)【要約】

【課題】 各種素材に対する接着性に優れ、且つ吸水 性、防慢性、透明性、可撓性、水性インクの筆記性並び に耐水性、耐ブロッキング性に優れた親水性ポリウレタ ン系樹脂を提供すること。

【解決手段】 有機ポリイソシアネート、高分子量親水 性ポリオール又はポリアミン、少なくとも1個以上の活 性水素基と1個以上の第3級アミノ基を同一分子内に有 する化合物、少なくとも1個以上の反応性基と1個以上 の加水分解性シリル基を同一分子内に有する化合物及び 必要に応じて鎖延長剤を反応することによって得られ、 第3級アミノ基を0.1~50eq/g含有し、且つ加 水分解性シリル基を0.001~10eq/g含有する 重量平均分子量が5000~50000であることを 特徴とする親水性ポリウレタン系樹脂及びその製造方 法。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 有機ポリイソシアネート、高分子量親水 性ポリオール又はポリアミン、少なくとも 1 個以上の活 性水案基と1個以上の第3級アミノ基を同一分子内に有 する化合物、少なくとも1個以上の反応性基と1個以上 の加水分解性シリル基を同一分子内に有する化合物及び 必要に応じて鎖延長剤を反応することによって得られ、 第3級アミノ基を0.1~50eq/g含有し、且つ加 水分解性シリル基を0.001~10eq/g含有する 重量平均分子量が5,000~500,000であるこ とを特徴とする親水性ポリウレタン系樹脂。

【請求項2】 前記高分子量親水性ポリオール又はポリ アミンが、エチレンオキサイドセグメントからなり、親 水性ポリウレタン系樹脂中で同セグメントの占める割合 が30~80重量%となる量である請求項1に記載の親 水性ポリウレタン系樹脂。

【請求項3】 有機ポリイソシアネート、高分子量親水 性ポリオール又はポリアミン、少なくとも1個以上の活 性水素基と1個以上の第3級アミノ基を同一分子内に有 する化合物、少なくとも1個以上の反応性基と1個以上 20 の加水分解性シリル基を同一分子内に有する化合物及び 必要に応じて鎖延長剤を、得られるポリウレタン系樹脂 中の第3級アミノ基が0.1~50eq/gになり、且 つ加水分解性シリル基を0.001~10eq/g含有 する重量平均分子量が5,000~500,000にな る割合で反応させることを特徴とする親水性ポリウレタ ン系樹脂の製造方法。

【請求項4】 前記高分子量親水性ポリオール又はポリ アミンが、エチレンオキサイドセグメントからなり、親 水性ポリウレタン系樹脂中で同セグメントの占める割合 30 が30~80重量%となる量で反応させる請求項3に記 載の親水性ポリウレタン系樹脂の製造方法。

【請求項5】 請求項1又は2に記載の親水性ポリウレ タン系樹脂中のシリル基を水を用いて架橋させることを 特徴とする親水性ポリウレタン系樹脂の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、親水性ポリウレタ ン系樹脂及びその製造方法に関し、更に詳しくは各種素 材に対する接着性に優れ、且つ吸水性、防曇性、透明 性、可撓性、水性インクの筆記性並びに耐水性、耐ブロ ッキング性に優れた親水性ポリウレタン系樹脂に関す

[0002]

【従来の技術】ポリウレタン系樹脂は、耐磨耗性、接着 性、可撓性、耐薬品性等に優れ、且つ各種加工法への適 性にも優れるため、各種コーティング剤、塗料、インキ 等のバインダー、及びフイルム、シートその他成形体と して広く使用されており、各々の用途に適したポリウレ タン系樹脂が提案されている。このポリウレタン系樹脂 50 脂と上記の染・顔料とが混合若しくは接触すると、染・

とは、ポリウレタン樹脂、ポリウレア樹脂、ポリウレタ ンーポリウレア樹脂を総称するものである。これらのポ リウレタン系樹脂は基本的には高分子量ポリオール成 分、有機ポリイソシアネート成分、更に必要に応じて鎖 延長剤成分を反応させて得られるものであり、これら各 成分の種類、組み合わせ等によって種々の物性のポリウ レタン系樹脂が提供されている。

2

[0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、ポリウ レタン系樹脂の用途については、例えば、農業用樹脂シ ートの防曇性塗料や内装用樹脂製壁紙用の表面処理剤、 繊維コーティング剤、インクジェット用受像シート用コ ーティング剤等の如く、親水性や耐ブロッキング性も同 時に要求されるのが普通である。このうち、髙分子量親 水性ポリオール成分としてエチレンオキサイドの開環重 合から得られるポリエチレングリコールを使用した場合 は、高強度で高弾性、且つ親水性に優れたポリウレタン 系樹脂が得られるものの、耐水性が悪く水分により膨 潤、白化及び強度低下が起こり、各種塗料、印刷インキ のバインダー、成形体、フイルム、シート等には適さな いという問題があった。

【0004】従って本発明の目的は、各種素材に対する 接着性に優れ、且つ吸水性、防曇性、透明性、可撓性、 水性インクの筆記性並びに耐水性、耐ブロッキング性に 優れた親水性ポリウレタン系樹脂を提供することであ る。

[0005]

【課題を解決するための手段】上記目的は以下の本発明 によって達成される。すなわち、本発明は、有機ポリイ ソシアネート、高分子量親水性ポリオール又はポリアミ ン、少なくとも1個以上の活性水素基と1個以上の第3 級アミノ基を同一分子内に有する化合物、少なくとも1 個以上の反応性基と1個以上の加水分解性シリル基を同 一分子内に有する化合物及び必要に応じて鎖延長剤を反 応することによって得られ、第3級アミノ基を0.1~ 50eq/g含有し、且つ加水分解性シリル基を0.0 01~10eq/g含有する重量平均分子量が5,00 0~500,000であることを特徴とする親水性ポリ ウレタン系樹脂及びその製造方法である。

【0006】ポリウレタン系樹脂に、第3級アミノ基と 加水分解性シリル基を導入し、該加水分解性シリル基を 水分により架橋させることにより、各種素材に対する接 着性に優れ、且つ吸水性、防曇性、透明性、可撓性、水 性インクの筆記性並びに耐水性、耐ブロッキング性に優 れた親水性ポリウレタン系樹脂が提供される。

【0007】印刷インキやインクジェットインキの染・ 顔料分子はその分子中に陰イオン性のカルボキシル基や スルフォン酸基を有しており、親水性ポリウレタン系樹 脂中に第3級アミノ基を導入することにより得られた樹

顔料と樹脂中の第3級アミノ基との間にイオン結合が形成され、染・顔料の定着性及び耐水性が向上するとともに、第3級アミノ基の導入によりポリウレタン系樹脂の分子間力が増大し、耐水性が向上するものと考えられる。

【0008】しかし、水分存在下では解離し易い上記の如きイオン結合性を考えると、この耐水性の向上の理由は定かではないが、本発明の樹脂は親水性であるが、その分子内には疎水性部分も有しており、樹脂中の親水性部分及び第3級アミノ基と染・顔料との間にイオン結合*10式(1)

*が形成された後、疎水性部分がイオン結合部分の回りを 取り囲むようになるため、耐水性が向上するものと思わ れる。

【0009】次に親水性ポリウレタン系樹脂の分子鎖末端及び/又は分子側鎖に加水分解性シリル基を導入し、下記式(1)及び又は(2)のように、水分で架橋させることにより、耐水性を向上させ、且つ架橋による表面強度の向上により、耐ブロッキング性をも向上させる。 【化1】

(式中Rは低級アルキル基を表す)

【0010】この樹脂の架橋には水分を添加してもよいが、本発明の樹脂が親水性であるために、空気中の水分を架橋に利用してもよい。シラノール縮合を促進させるためには、樹脂中に触媒を添加しておくことが好ましい。かかる触媒としては、一般に錫系のカルボン酸塩や酸性触媒及び塩基性触媒が好ましく、その使用量は樹脂の0.0001~10重量%の範囲が適当である。

[0011]

【発明の実施の形態】次に好ましい実施の形態を挙げて本発明を更に詳しく説明する。本発明の親水性ポリウレタン系樹脂は、有機ポリイソシアネート、高分子量親水性ポリオール又はポリアミン及び必要に応じて鎖延長剤を反応させて親水性ポリウレタン系樹脂を製造するに際し、少なくとも1個以上の活性水素基と1個以上の第3級アミノ基を同一分子内に有する化合物と、少なくとも1個以上の反応性基と1個以上の加水分解性シリル基を同一分子内に有する化合物を共重合することにより得られる。

【0012】先ず、本発明において、親水性ポリウレタン系樹脂の分子鎖末端及び/又は分子側鎖に加水分解性シリル基を導入する方法としては、反応性基及び加水分解性基を有するシランカップリング剤、或いは該シランカップリング剤と有機ポリイソシアネートとの反応生成物を、親水性樹脂の合成原料の一部として用いる方法、

親水性樹脂の分子末端及び/又は分子側鎖にある反応性 基と反応させる方法等が挙げられる。該シランカップリング剤の加水分解性シリル基における代表的な加水分解 30 性基の例は、メトキシ基、エトキシ基、メトキシエトキシ基等のアルコキシ基であるが、これら以外の加水分解 性基も使用できることは勿論である。

【0013】本発明で使用する上記反応性基及び加水分解性基を有するシランカップリング剤としては、例えば、次の如き化合物が挙げられる。

(1) 下記一般式(3) で表される少なくとも1個の遊離イソシアネート基を有するシランカップリング剤。 【化2】

$$(R_2)_m$$

$$(R_1O)_n - Si - X - NCO$$
(3)

(式中、 R_1 は低級アルキル基、 R_2 は低級アルキル基又は低級アルコキシ基である。Xは2価の有機基であり、好ましいものは $C_0 \sim C_{50}$ のアルキレン基、芳香族又は脂肪族基であり、 R_1 、 R_2 及びXのうちの2個の基はN-、-O-、-CO-、-COO-、-NHCO-、-S-、-SO-又は $-SO_2$ -等の連結基で連結されていてもよい。 $m=0\sim2$ の整数、n=3-m、m+n=3である)

50 【0014】上記遊離イソシアネート基を有するシラン

カップリング剤の好ましい具体例は下記の通りである。 (CH₃O)₈Si(CH₂)₈NCO、

[化3] (C₂H₅O)₈Si(CH₂)₃NCO、

CH₃ (CH₃O)₂Si(CH₂)₃NCO₃ CH₈ | (C₂ H₅O)₂ Si (CH₂)₃ NCO,

(CH₃O)₃SiNCO,

 $(CH_3O)_2Si(NCO)_2$

 $(C_2H_5O)Si(NCO)_3$

 $(CH_sO)Si(NCO)_s$

【0015】(2) 反応性基を有するシランカップリング剤と有機ポリイソシアネートとの反応生成物であり、 該生成物が分子中に少なくとも1個の遊離イソシアネート基を有するもの。この際に用いられる反応性基を有するシランカップリング剤としては、下記一般式(4)のものが挙げられる。

* (式中、Yは-NH-、-NR3-、-O-、又は-S-であり、R1、R2、X、m及びnは前記定義の通りである。R3は低級アルキル基である。)
【0016】上記の反応性基を有するシランカップリング剤の好ましい具体例は下記の通りである。
【化5】

【化4】

 $(R_1O)_n - Si - X - YH$

(4)

* 2 CH₃

(a) $(CH_3O)_2$ Si $(CH_2)_3$ NH $(CH_2)_2$ NH₂

CH₃

- (b) $(C_2H_5O)_2 \text{Si}(CH_2)_3 \text{NH}(CH_2)_2 \text{NH}_2$
- (c) $(CH_3O)_3Si(CH_2)_3NH(CH_2)_2NH_2$
- (d) $(C_2H_5O)_8Si(CH_2)_2NH(CH_2)_2NH_2$
- (e) $(CH_3O)_3Si(CH_2)_3NH_2$
- (f) $(C_2H_5O)_3Si(CH_2)_3NH_2$

(g) (CH₂O)₈Si (CH₂)₈OCH₂CH—CH

(h) (C₂H₅O)₂Si (CH₂)₃OCH₂CH—CH₂

- (i) (CH₂O)₃Si (CH₂)₂ O
- (j) (C₂H₅O)₃Si (CH₂)₃SH
- (k) (CH₈O)₈Si (CH₂)₈SH
- (ℓ) (CH₂O)₃Si (CH₂)₃Ph CH₂NH (CH₂)₂NH₂

【0017】以上の如きシランカップリング剤は、本発示であって、本発明はこれらの例示カップリング剤の使明において使用する好ましいシランカップリング剤の例 50 用に限定されるものではない。従って、上述の例示の化

合物のみならず、その他公知の現在市販されており、市 場から容易に入手し得るシランカップリング剤はいずれ も本発明において使用できる。

*性樹脂の分子末端及び/又は分子側鎖に加水分解性シリ ル基を導入する方法の一例は、例えば、次の如く図示さ れる。

【0018】上記のシランカップリング剤を用いて親水*

【化6】(1)分子末端への導入 O = C = N - (P) - N = C = O+ $(R_2)_m$ $2 \text{ HY}-X-\text{Si}(OR_1)_n$

$$(R_2)_m \quad OH \qquad HO \qquad (R_2)_m$$

$$(R_1O)_nSi-X-YCN-(P)-NCY-X-Si(OR_1)_n$$

(式中のR1、R2、X、Y、m及びnは前記と同じであ り、 [P] は重合体 1 分子当たり少なくとも 2 つのウレ タン結合及び/又はウレア結合を含有する親水性ポリウ レタン、親水性ポリウレア又は親水性ポリウレタンーポ※

[0019] 【化7】(2)分子側鎖への導入

※リウレアを表す。)

(式中、Zは、-O-、-S-、-NR3-又は-NH ーであり、R1、R2、R3、 [P]、m及びnは前記と 同じである。)

分子末端及び/又は分子側鎖に加水分解性シリル基を導 入することができ、導入方法が上記の例に限定されるも のではないことは勿論である。

【0021】又、本発明において親水性ポリウレタン系 樹脂を構成する分子鎖中に第3級アミノ基を導入するた★

$$R_1 - N R_2 - X$$

$$R_3 - Y$$

★めに使用する化合物は、分子中に1個又は2個以上の反 応性基、例えば、アミノ基、エポキシ基、水酸基、メル カプト基、カルボキシル基、アルコキシ基、酸ハライド 【0020】上記以外の方法によっても、親水性樹脂の 30 基、カルボキシエステル基、酸無水物基等を有し、且つ 分子鎖中に第3級アミノ基を有する化合物である。

> 【0022】反応性基を有する第3級アミノ基含有化合 物の好ましい例としては、例えば、下記の如き化合物が 挙げられる。

【化8】一般式(5)で表される化合物。

(5)

【0023】(ここで、R1は炭素数20以下のアルキ 40☆H2、-NHR1、-SH等の反応性基であり、X及びY ル基、脂環族基、芳香族基(ハロゲン、アルキル基で置 換されていてもよい)であり、R2及びR3は-O-、-CO-, -COO-, -NHCO-, -S-, -SO -、-SO2-等で連結されていてもよい低級アルキレ ン基であり、X及びYは-OH、-COOH、-N ☆

$$R_1 \longrightarrow N - R_4 - Z < R_2 - X R_3 - Y$$

は同一か異なってもよい。又、これらの基に誘導できる エポキシ基、アルコキシ基、酸ハライド基、酸無水物 基、又はカルボキシルエステル基でもよい。)

[0024]

【化9】一般式(6)で表される化合物。

(6)

(ここで、R1、R2及びR3は前記と同意義を有する

50 が、但し二つのR1同士は環状構造を形成するものであ

ってもよい。 R_4 は- (CH_2) n- ($n=0\sim20$) で あり、R2又はR3は前記と同意義を有し、Zは炭素原子 又は窒素原子を表す。)

[0025]

【化10】一般式(7)で表される化合物。

(ここで、X及びYと前記と同意義を有し、Wは窒素含 有複素環、窒素と酸素含有複素環、又は窒素と硫黄含有 複案環を表す。)

る化合物の具体例としては以下のものが挙げられる。 N, N-ジヒドロキシエチルーメチルアミン、N, N-ジヒドロキシエチルーエチルアミン、N, Nージヒドロ キシエチルーイソプロピルアミン、N, N-ジヒドロキ シエチルーnープチルアミン、N, Nージヒドロキシエ チルーtーブチルアミン、メチルイミノビスプロピルア ミン、N、N-ジヒドロキシエチルアニリン、N、N-ジヒドロキシエチルーmートルイジン、N, Nージヒド ロキシエチルーpートルイジン、N, Nージヒドロキシ エチルーmークロロアニリン、N, N-ジヒドロキシエ 20 チルベンジルアミン、N, N-ジメチル-N', N'-ジヒドロキシエチル1, 3-ジアミノプロパン、N, N*

*-ジエチル-N', N'-ジヒドロキシエチル-1, 3 ージアミノプロパン、N-ヒドロキシエチルーピペラジ ン、N, N' -ジヒドロキシエチルーピペラジン、N-ヒドロキシエトキシエチルーピペラジン、1,4-ビス アミノプロピルーピペラジン、N-アミノプロピルーピ ペラジン、ジピコリン酸、2,3-ジアミノピリジン、 2, 5-ジアミノピリジン、2, 6-ジアミノピリジ ン、2,6-ジアミノー4-メチルピリジン、2,6-ジヒドロキシピリジン、2,6-ピリジン-ジメタノー 【0026】一般式(5)、(6)又は(7)で表され 10 ル、2-(4-ピリジル)-4,6-ジヒドロキシピリ ミジン、2,6-ジアミノトリアジン、2,5-ジアミ ノトリアゾール、2,5-ジアミノオキサゾール等があ

10

【0027】又、これら第3級アミノ化合物のエチレン オキサイド付加物やプロピレンオキサイド付加物等も本 発明に使用できる。その付加物としては、例えば、

【化11】

(a) · $H \leftarrow OCH_2CH_2 \rightarrow N \rightarrow CH_2CH_2O \rightarrow H$

[0028] 【化12】

HOCH₂CH₂-N-CH₂(CH₂) CH₂-N-CH₂CH₂OH

【化13】

(c) $\begin{array}{c} \text{CH}_3\\ \text{H--CCH}_2\text{CH}_2 & \text{N--CH}_2\text{(CH}_2\text{)}_n\text{CH}_2\text{(CH}_2\text{CH}_2\text{O})_m\text{H} \end{array}$

[0029]

【化14】 (d) CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_3 CH_4 CH_5 CH_5

【化15】

 CH_3 CH_3 CH_3 $H+OCH_2CH_2+N-CH_2CH_2-N-CH_2CH_2-N-(CH_2CH_2O)$ H

[0030]

(f)

【化17】

(g)

(上記式中のnは1~60の整数を、mは1~6の整数 50 を表す。)又、分子鎖末端及び/又は分子側鎖に加水分

解性シリル基を有し、且つ分子鎖中に第3級アミノ基を 有する親水性ポリウレタン樹脂、親水性ポリウレア樹 脂、親水性ポリウレアーポリウレタン樹脂は、従来の公 知の方法に準じて得ることができる。

【0031】有機ポリイソシアネートとしては、従来公 知のいずれのものも使用できるが、例えば、好ましいも のとして、4, 4-ジフェニルメタンジイソシアネート (MDI)、水素添加MDI、イソホロンジイソシアネ ート、1,3ーキシリレンジイソシアネート、1,4-シアネート、2,6-トリレンジイソシアネート、1. 5-ナフタリンジイソシアネート、m-フェニレンジイ ソシアネート、pーフェニレンジイソシアネート等があ り、或いはこれらの有機ポリイソシアネートと低分子量 のポリオールやポリアミンを末端イソシアネートとなる 様に反応させて得られるポリウレタンプレポリマー等も 当然使用することができる。

【0032】本発明で使用する高分子量親水性ポリオー ル又はポリアミンは分子量が400万至8,000の範 囲のものである。末端が水酸基で親水性を有するポリオ 20 ールとしては、例えば、ポリエチレングリコール、ポリ エチレングリコール/ポリテトラメチレングリコール共 重合ポリオール、ポリエチレングリコール/ポリプロピ レングリコール共重合ポリオール、ポリエチレングリコ ールアジペート、ポリエチレングリコールサクシネー ト、ポリエチレングリコール/ポリーε-ラクトン共重 合ポリオール、ポリエチレングリコール/ポリーバレロ ラクトン共重合ポリオールが挙げられる。

【0033】又、末端がアミノ基で親水性を有するポリ エチレンオキサイド誘導体としては、例えば、ポリエチ レンオキサイドジアミン、ポリエチレンオキサイドプロ ピレンオキサイドジアミン、ポリエチレンオキサイドト リアミン、ポリエチレンオキサイドプロピレンオキサイ ドトリアミンが挙げられる。その他、カルボキシル基や ビニル基を有したエチレンオキサイド付加物等が挙げら れる。但し、ポリウレタン系樹脂の製造に際しては、得 られる樹脂に他の性能を付与するため、上記の如き親水 性鎖を有しない他のポリオール、ポリアミン、ポリカル ボン酸等を共重合することも可能である。

【0034】上記の如き材料から得られる分子鎖中に第 3級アミノ基と加水分解性シリル基親水性ポリウレタン 系樹脂の好ましい分子量は、数千乃至80万のものであ り、最も好ましいものは重量平均分子量が5,000~ 500,000のものである。本発明の樹脂は、無溶剤 で調製してもよいし、水溶液や溶剤中で調製したもので もよい。

【0035】本発明の親水性ポリウレタン系樹脂中の加 水分解性シリル基は、側鎖(ペンダント)及び主鎖中の いずれか一方、又は両方に含有されていてもよく、樹脂 12

合物として全体の1~40重量%の範囲が好ましい。 又、加水分解性シリル基の数は0.001~10.0当 量/g、好ましくは0.01~1.0当量/g、即ち、 親水性樹脂の重量平均分子量1,000当たり約0.0 01~10個、好ましくは0.01~1.0個の割合で あることが好ましい。

【0036】加水分解性シリル基の含有量が上記範囲未 満では、形成されるインク受容層は本発明の所期の目的 である耐ブロッキング性、耐水性、耐湿性といった特性 キシリレンジイソシアネート、2,4-トリレンジイソ 10 の発現が不十分となり、一方、上記範囲を超えると親水 性樹脂中の親水性部分が減少し、又、該樹脂の架橋構造 により耐水性が強くなり、吸水性能や防盤性に劣るよう になるので好ましくない。

> 【0037】又、第3級アミノ基は、側鎖(ペンダン ト)及び主鎖中のいずれか一方、又は両方に含有されて いてもよく、樹脂中のおける含有量は、原料である第3 級アミノ化合物として全体の1~60重量%の範囲が好 ましい。又、第3級アミノ基の数は0.1~50当量/ g、好ましくは0.5~10.0当量/g、即ち、親水 性樹脂の重量平均分子量1,000当たり約1~50 個、好ましくは5~20個の割合であることが好まし い。第3級アミノ基の数が上記範囲未満であると、本発 明の所期の目的である耐水性、耐ブロッキング性、耐湿 性といった特性の発現が不十分となり、一方、上記範囲 を超えると樹脂中の親水性部分の減少による疎水性が強 くなり、吸水性能や防曇性に劣るようになるので好まし くない。

【0038】以上の如き本発明で得られる親水性ポリウ レタン系樹脂は、各種素材に対する接着性に優れ、且つ 吸水性、防曇性、透明性、可撓性、水性インクの筆記性 並びに耐水性、耐ブロッキング性に優れ、インクジェッ ト受像シートの受像層用コーティング剤として、各種フ イルムの防曇性の塗料として、内装用樹脂製壁紙の結解 防止用表面処理剤として、吸水性の衣料用コーティング 剤として、更には合成皮革用材料、合成紙の水性インク 筆記用処理剤等として非常に有用である。

[0039]

【実施例】次に実施例及び比較例を挙げて本発明を更に 具体的に説明する。尚、文中部又は%とあるのは特に断 りのない限り重量基準である。

実施例1(分子側鎖型加水分解性シリル基-第3級アミ ノ基含有ポリウレタン樹脂の製造例)

反応容器中でポリエチレングリコール (分子母2,04 0) 150部、1, 3-プチレングリコール7部、N-メチルジエタノールアミン15部を、トルエン135部 と100部のメチルエチルケトンとの混合溶剤中に溶解 し、70℃でよく攪拌しながらジフェニルメタンジイソ シアネート69部を添加する。

【0040】添加終了後、更にメチルエチルケトン10 中の含有量は原料である加水分解性シリル基を有する化 50 0 部を加え、80℃で6時間反応させる。得られた樹脂

の赤外吸収スペクトルには水酸基の吸収は認められず、 又、ピリジン法(JISK-0070 2.5)による 定量によっても水酸基は確認されなかった。次にイソシ アネート基を有するシランカップリング剤 ((C2 H5 O) 3 S i (CH₂)3 NCO] 8部を加え、80℃で8時間反 応させ、イソシアネート基が消失していることを確認し た後、固型分濃度を35%に調整して第2の樹脂溶液を 得た。この溶液は330dPa・s (25℃) の粘度を 有していた。

【0041】実施例2(分子末端型加水分解性シリル基 -第3級アミノ基含有ポリウレア樹脂の製造例)

反応容器中で71部の水素添加MDIを200部のジメ チルホルムアミドに溶解し、内温を20℃に保ち、よく 攪拌しながら、50部のジメチルホルムアミドに溶解し たポリエチレンオキサイドジアミン(「ジェファーミン ED」:商品名;テキサコケミカル社製;分子量2,0 00) 150部を徐々に滴下し、滴下終了後50℃で1 時間反応させた後、更に50部のメチルエチルケトンに 溶解したメチルイミノビスプロピルアミン10部を徐々 に滴下し、滴下終了後50℃で3時間反応させイソシア 20 ネート末端ポリウレア樹脂を得た。

【0042】内温を再び20℃にして、50部のメチル エチルケトンに溶解した5. 7部の1, 4-ジアミノブ* *タンを徐々に滴下し、滴下終了後同温度で1時間反応さ た。更に100部のメチルエチルケトンに溶解した28 部のγーアミノプロピルトリエトキシシランを徐々に滴 下して、30℃で1時間反応させ、イソシアネート基が 消失していることを確認した後、固型分濃度を35%に 調整して別の第2の樹脂溶液を得た。この溶液は270 d Pa·s (25°C) の粘度を有していた。

14

【0043】実施例3(分子末端・側鎖型加水分解性シ リル基-第3級アミノ基含有ポリウレタンーポリウレア 樹脂の製造例)

(1) イソシアネート末端シランカップリング剤の製造 反応容器内のヘキサメチレンジイソシアネートと水との 付加物 (「ジュラネート24A-100」:商品名;旭 化成製、NCO%=23.5)270部を25℃でよく 攪拌しながら、この中にy-アミノプロピルトリエトキ シシラン111部を徐々に滴下して反応させ、無色透明 で粘稠液状生成物(I)を得た。得られた生成物は、遊 離のイソシアネート基は10.5%(理論値(100% 反応した場合に化学両論的に生成する反応物中の眩基の 量):11.2%)であり、理論的には下記構造と思わ れる。

【化18】 CNH(CH₂)₆NCO $(C_2H_6O)_8SiC_3H_6NH\ddot{C}HN(CH_2)_6\dot{N}$ (I)CNH(CH₂)₆NCO

【0045】(2)分子末端・側鎖型加水分解性シリル 基一第3級アミノ基含有ポリウレタンーポリウレア樹脂 の製造

反応容器中で上記の粘稠液状生成物 (I) 8部とトルエ ンジイソシアネート50部を200部のジメチルホルム アミドに溶解し、100部のメチルエチルケトンに溶解 したポリエチレングリコール (分子量2,040)15 0部を添加し、更に4部の1、3-プチレングリコール 及びN, NージメチルーN', N'ージヒドロキシエチ ルー1,3-ジアミノプロパン9部を添加し、60℃で 6時間反応させてイソシアネート末端ポリウレタンーポ リウレア樹脂を得た。

【0046】内温を20℃にして、50部のメチルエチ ルケトンに溶解した8部の1、4-ジアミノブタンを徐 々に滴下し、滴下終了後同温度で1時間反応させた。更 に100部のメチルエチルケトンに溶解した21部のy -アミノプロピルトリエトキシシランを徐々に滴下し て、30℃で1時間反応させイソシアネート基が消失し ていることを確認した後、固型分濃度を35%に調整し 50 ンーポリウレア樹脂溶液を得た。この溶液は固型分35

て更に別の第2の樹脂溶液を得た。この溶液は300d Pa·s (25°C) の粘度を有していた。

【0047】比較例1

[0044]

実施例1の処方で、Nーメチルジエタノールアミン及び イソシアネート基を有するシランカップリング剤を使用 しない他は実施例1と同じ材料と処方によりポリウレタ ン樹脂溶液を得た。この溶液は固型分35%で、350 d Pa·s (25°C) の粘度を有していた。

【0048】比較例2

実施例2の処方で、メチルイミノビスプロピルアミン及 びγ-アミノプロピルトリエトキシシランを使用しない 他は実施例2と同じ材料と処方によりポリウレア樹脂溶 液を得た。この溶液は固型分35%で380dPa・s (25℃) の粘度を有していた。

【0049】比較例3

実施例3の処方で、イソシアネート末端シランカップリ ング剤とγーアミノプロピルトリエトキシシランを使用 しない他は実施例3と同じ材料と処方によりポリウレタ

%で220dPa·s (25℃) の粘度を有してた。

【0050】比較例4

酸化度98.5%のポリビニルアルコール (重合度55

0) の5%水溶液を調製した。

*~3の各樹脂の重量平均分子量、加水分解性シリル基の 当量及び第3級アミノ基の当量は下記表1の通りであっ た。

16

【0052】 【表1】表1

【0051】以上で得られた実施例1~3及び比較例1*

	重量平均分子量	シリル基の当量	第3級アミノ基の当量
実施例1	85,000	0.07 eq/g	0.5 eq/g
実施例 2	72,000	0.3 eq∕g	0.3 eq/g
実施例3	82,000	0.3 eq/g	0.4 eq/g
比較例1	86,000	0	0
比較例 2	91,000	0	0
比較例3	68,000	0	0

【0053】インクジェット用受像層への応用

実施例 $1 \sim 3$ 及び比較例 $1 \sim 4$ で得られた樹脂溶液を 1 0 0 μ mの PETフイルムに乾燥後の厚みが 2 0 μ mと なるように塗工し、透明シートを作製し、カラーインクジェットプリンター(セイコーエプソン社; PM -75 0 C)で印字記録を行い、以下の項目の評価を行って後記表 2 の結果を得た。

【0054】「耐プロッキング性」樹脂コーティング面に未処理PETフイルムを、荷重0.29Mpa、温度40℃で1日放置後のプロッキング性の評価を行った。

〇・・・ブロッキング性なし。

 \triangle ・・・ややブロッキング性あり。

×・・・プロッキング性あり。

【0055】「プリンター搬送性」インクジェットプリンターでの印字記録の際のプリンター搬送性を評価した。

〇・・・搬送性良好。

※△・・・わずかに異音を生じる。

×・・・搬送性不良。

 $00 \mu m$ のPETフイルムに乾燥後の厚みが $20 \mu m$ と 20 【0056】「発色鮮明性」インクジェットプリンター なるように塗工し、透明シートを作製し、カラーインク でカラー画像を印字後、得られたカラー画像の発色鮮明 ジェットプリンター(セイコーエプソン社;PM-75 性について目視により観察した。

〇・・・良い。

△・・・普通。

×・・・悪い。

【0057】「印字画像の耐水性」インクジェットプリンターでカラー印字後、記録シートを水中に漬け(20 ℃、24時間)、その後室温で乾燥した際の記録画像の滲み、発色の変化を目視により観察した。

30 〇・・・変化なし。

△・・・変色が認められる。

×・・・完全に溶解してなくなる。

[0058]

※ 【表2】表2

評価項目	実	施	(91	比較例			
野叫吳日	1	2	3	1	2	3	4
耐プロッキング性	0	0	0	×	Δ	×	0
プリンター搬送性	0	0	0	Δ	Δ	×	0
発色鮮 明性	0	0	0	0	0	0	0
印字画像の耐水性	0	0	0	×	×	×	×

【0059】防曇・帯電防止塗料への応用

比較例5

比較例1で得られた樹脂に、非イオン性界面活性剤(ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル;日本油脂

(株)製)を固形分重量比で95:5に混合した。

比較例6

ポリビニルブチラール(重合度700、積水化学(株) 製)100部、トリオクチルフォスフェート50部及び

ポリオキシエチレンラウリルエーテルリン酸エステル

(リン酸エステル系界面活性剤、第一工業製薬(株)

製) 3部をエタノール400部に混合溶解した。

50 【0060】実施例1~3及び比較例1、5及び6で得

られた樹脂溶液を、透明なアクリル樹脂板に刷毛塗りし て試料板とし、防盤性及び帯電防止性の評価を行って後 記表3の結果を得た。

「防曇性」沸騰水浴上、5cmのところに試料板をセッ トして50℃の水蒸気に10分間曝した時の試料板の曇 りを評価した。

〇・・・曇りなし。

△・・・部分的に曇り。

×・・・曇り。

【0061】「耐水性」沸騰水浴上、5cmのところに 10 【0063】 試料板をセットして50℃の水蒸気に10分間曝した時*

*の試料板の状態を評価した。

〇・・・変化なし。

△・・・少し状態の変化あり。

×・・・塗膜の剥離又は溶解が生じた。

【0062】「帯電防止性」ダストチェンバーテストに より帯電カーボンの付着性を評価した。

〇・・・カーボンの付着なし。

△・・・一部カーボンの付着あり。

×・・・カーボン付着あり。

【表3】表3

評価項目	実	施	例	比	較	例
野嶼突日	1	2	3	1	5	6
防曇性	0	0	0	×	×	Δ
耐水性	0	0	0	×	×	Δ
带電防止性	0	0	0	0	Δ	0

[0064]

【発明の効果】上記のように、本発明で得られる親水性 ポリウレタン樹脂は、各種素材に対する接着性に優れ、 且つ吸水性、防曇性、透明性、可撓性、水性インクの筆 記性並びに耐水性、耐プロッキング性に優れ、インクジ

エット受像シートの受像層用コーティング剤として、各 種フイルムの防曇性の塗料として、内装用樹脂製壁紙の 結露防止用表面処理剤として、吸水性の衣料用コーティ ング剤として、合成擬革用材料として非常に有用である 効果を与える。